تجربة المركبات الأيونية والتساهمية

اسم الطالبة:
تاريخ التنفيذ:

المبادرة والتخطيط (درجتان)

اكتب الهدف من التجربة:

ماهي المواد الموجودة في التجربة تتوقع أن تنصهر عند تسخينها؟
*لديك الأدوات التالية:
أكؤوس زجاجية- ملاعق احتراق- مصدر حراري- بطارية جافة- قطبان من الكربون- ماء مقطر- رابع كلوريد الكربون- يوديد الصوديوم- كلوريد المغنسيوم- شمع البرافين- سكر الطعام- اسلاك توصيل

التنفيذ وتدوين الملاحظات (٣ درجات)

-:اكمل البيانات في الجدول التالي

المادة / الخاصية	الحالة الفيزيائية	الذوبان في الماء	الذوبان في CCl_4	التوصيل الكهربائي	أيوني أم تساهمي	القابلية للانصهار عند التسخين
يوديد الصوديوم						
كلوريد الصوديوم						
كلوريد المغنسيوم						
شمع البرافين						
السكر						

التحليل والتفسير (٣ درجات)

١.أي المركبات السابقة أيونية وأيها تساهمية؟ فسر اجابتك؟

٢.قارن بين ذوبانية المركبات الأيونية والتساهمية في الماء وفي رابع كلوريد الكربون ؟

٣. قارن بين قدرة المحاليل المائية لكل من المركبات الأيونية والتساهمية على توصيل التيار الكهربائي ؟ فسر ذلك.

الاتصا

١يساعد زملائه في تنفيذ النشاط؟

ل وعمل الفريق) درجتان (	٢.يتغلب على صعوبات تنفيذ التجربة؟